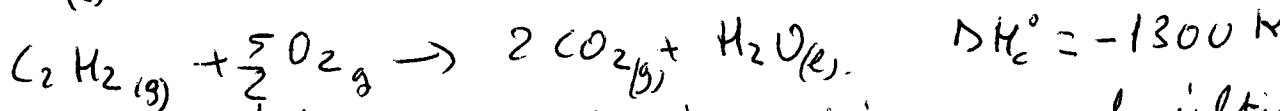
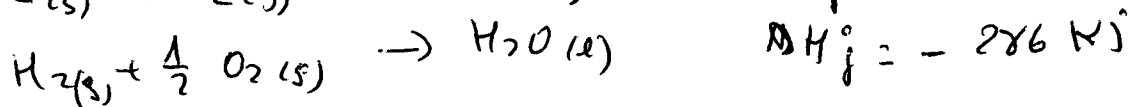
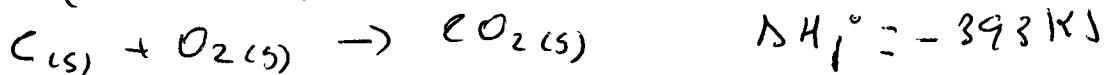
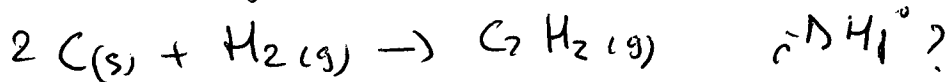


⑧ Datos en forma de ecuaciones termoquímicas.



todas las entalpías son de formación menos la última.

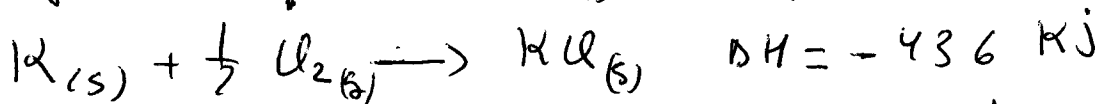
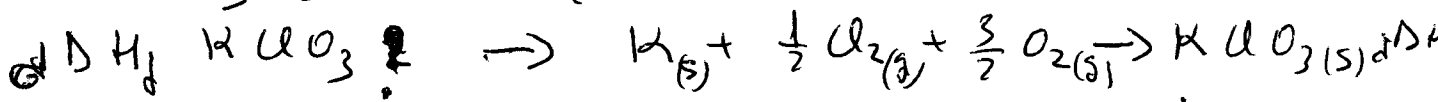
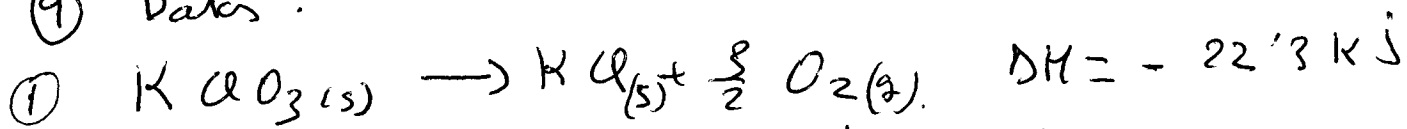
Aplicamos a la última  $\Rightarrow \Delta H_r = \sum \underset{\substack{\downarrow \\ \Delta H_f}}{H_p^\circ} - \sum \underset{\substack{\downarrow \\ \Delta H_f}}{H_R}$ .

$$-1300 = 2 \cdot (-393) + (-286) - [(X) + 0]$$

Despejamos  $X \Rightarrow X = \Delta H_f^\circ \text{C}_2\text{H}_2 = 228 \text{ KJ/mol}$ .

Al ser el  $\Delta H > 0$ , es endotérmica, tiene lugar absorbiendo calor, gana energía el sistema.

⑨ Datos:



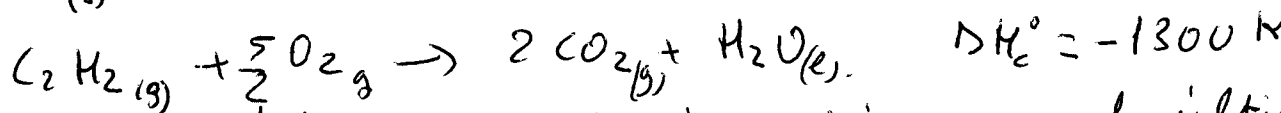
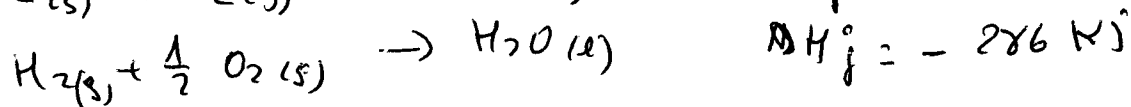
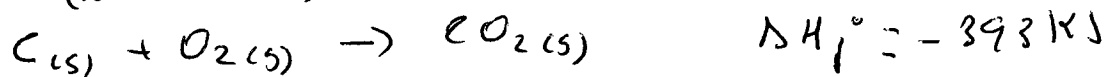
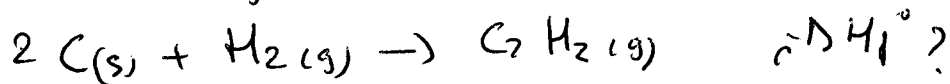
Aplicamos  $\Delta H_r = \sum \Delta H_p - \sum \Delta H_R$ . = lo ex. ①

$$-22'3 = (-436 + 0) - X$$

$$X = \Delta H_f^\circ \text{KClO}_3 = -413'7 \text{ KJ} \quad \text{energía desprendida}$$

Reacción exotérmica

⑧ Datos en forma de ecuaciones termoquímicas.



Todas las entalpías son de formación menos la última.

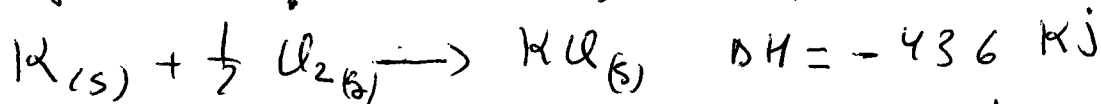
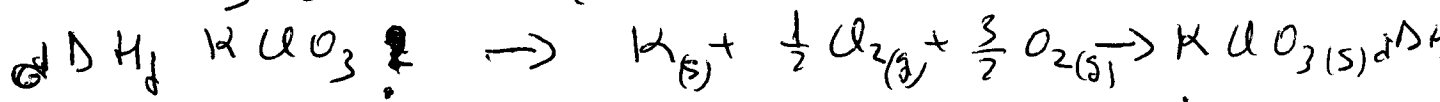
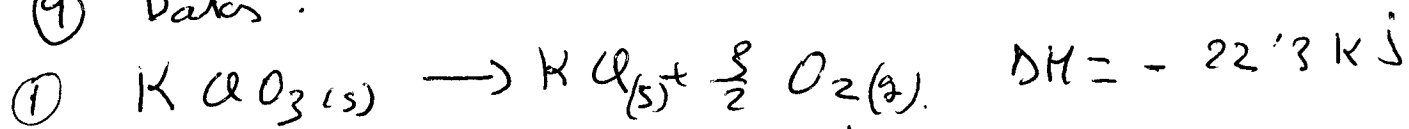
Aplicamos a la última  $\Rightarrow \Delta H_c = \sum H_p^\circ - \sum H_R^\circ$ .

$$-1300 = 2 \cdot (-393) + (-286) - [X + 0]$$

Despejamos  $X \Rightarrow X = \Delta H_f^\circ C_2H_2 = 228 \text{ KJ/mol}$ .

Al ser el  $\Delta H > 0$ , es endotérmica, tiene lugar absorbiendo calor, gana energía el sistema.

⑨ Datos:



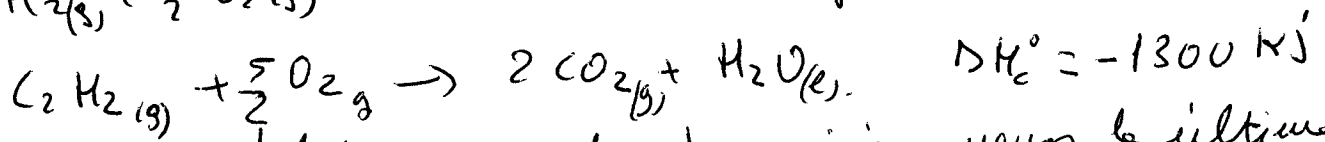
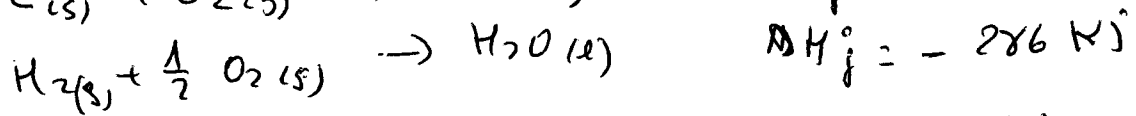
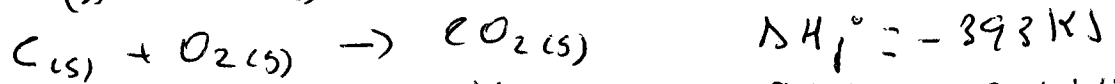
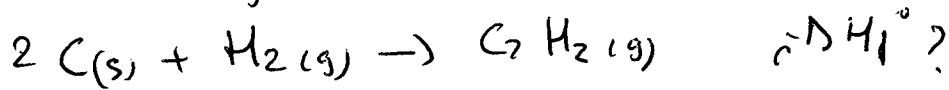
Aplicamos  $\Delta H_R = \sum \Delta H_p - \sum \Delta H_R$ . = lo ex. ①

$$-22'3 = (-436 + 0) - X$$

$$X = \Delta H_f KClO_3 = -413'7 \text{ KJ}$$

energía desprendida  
Reacción exotérmica

⑧ Datos en forma de ecuaciones termoquímicas.



Todas las entalpías son de formación menos la última.

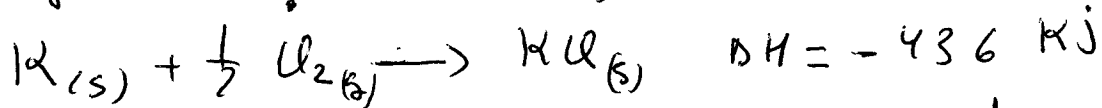
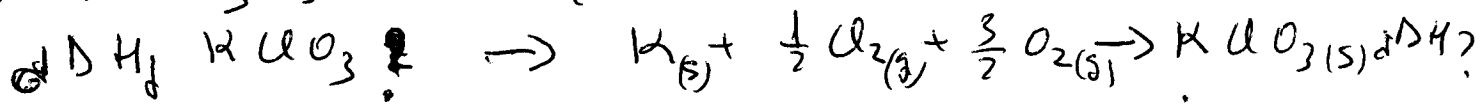
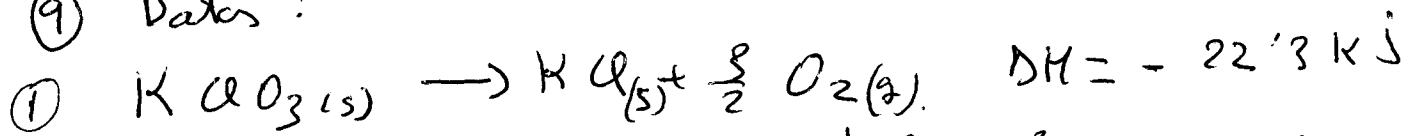
Aplicamos a la última  $\Rightarrow \Delta H_r = \sum H_p^\circ - \sum H_R^\circ$ .

$$-1300 = 2 \cdot (-393) + (-286) - \left[ (X) + 0 \right]$$

Despejamos  $X \Rightarrow X = \Delta H_f^\circ C_2H_2 = 228 \text{ KJ/mol}$ .

Al ver el  $\Delta H > 0$ , es endotérmica, tiene lugar absorbiendo calor, gana energía el sistema.

⑨ Datos:

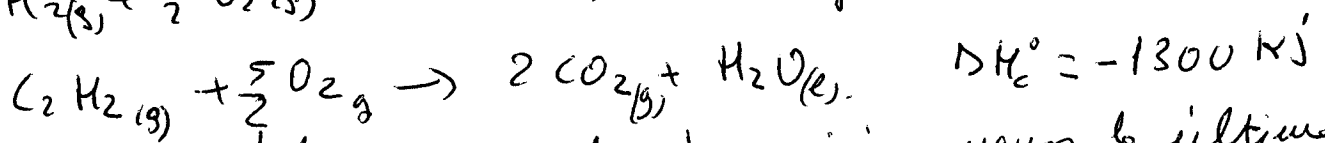
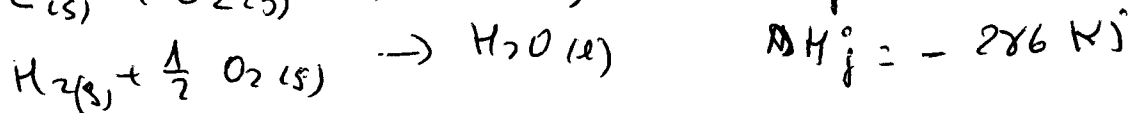
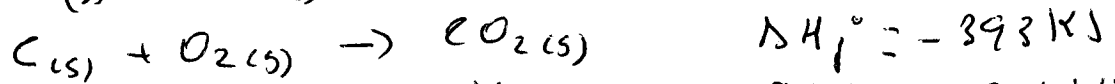
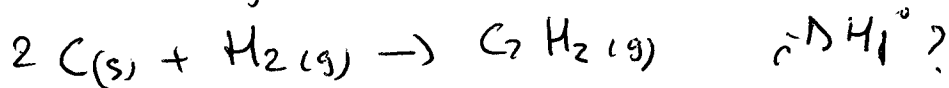


Aplicamos  $\Delta H_r = \sum \Delta H_p - \sum \Delta H_R$ . a la ec. ①

$$-22'3 = (-436 + 0) - X$$

$$X = \Delta H_f KClO_3 = -413'7 \text{ KJ}, \text{ energía desprendida, reacción exotérmica}$$

⑧ Datos en forma de ecuaciones termoquímicas.



Todas las entalpías son de formación menos la última.

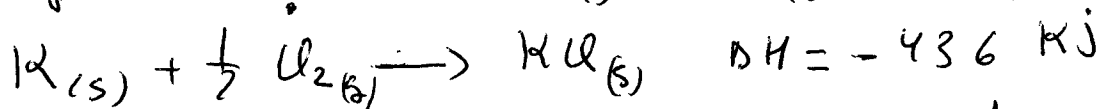
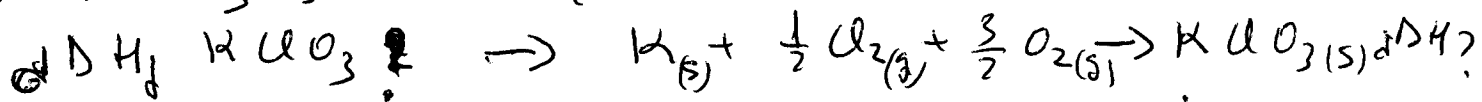
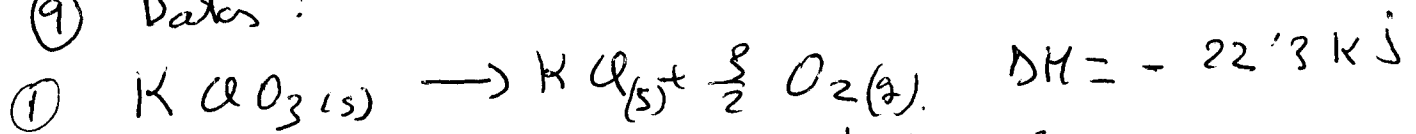
Aplicamos a la última  $\Rightarrow \Delta H_c = \sum H_p^\circ - \sum H_R^\circ$ .

$$-1300 = 2 \cdot (-393) + (-286) - \left[ (X) + 0 \right]$$

Despejamos  $X \Rightarrow X = \Delta H_f^\circ C_2H_2 = 228 \text{ KJ/mol}$ .

Al ser el  $\Delta H > 0$ , es endotérmica, tiene lugar absorbiendo calor, gana energía el sistema.

⑨ Datos:

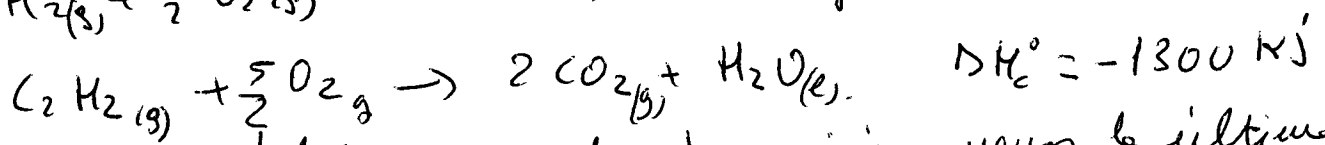
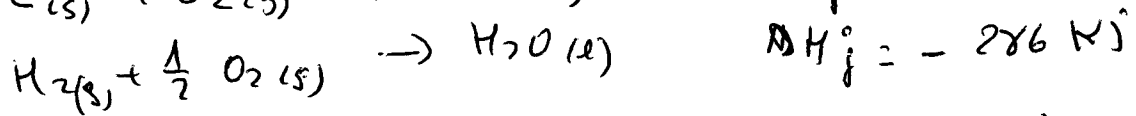
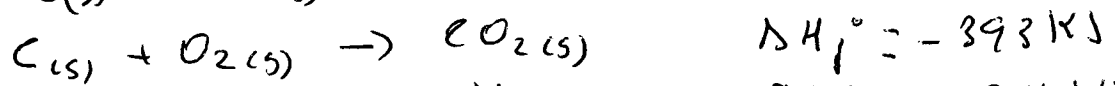
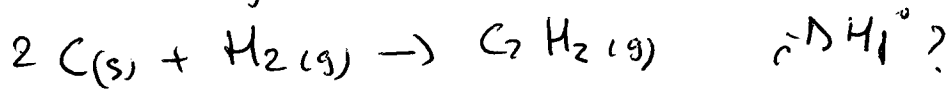


Aplicamos  $\Delta H_R = \sum \Delta H_P - \sum \Delta H_R$ . a la ec. ①

$$-22'3 = (-436 + 0) - X$$

$$X = \Delta H_f KClO_3 = -413'7 \text{ KJ}, \text{ energía desprendida, reacción exotérmica}$$

⑧ Datos en forma de ecuaciones termoquímicas.



Todas las entalpías son de formación menos la última.

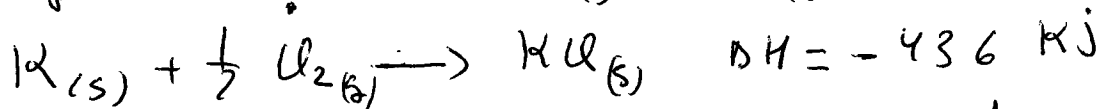
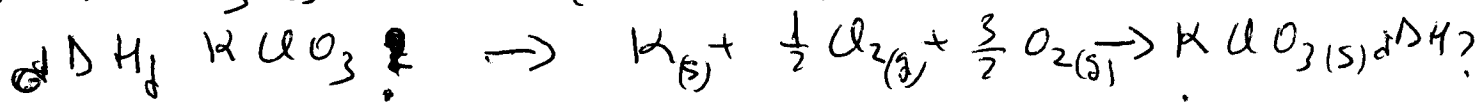
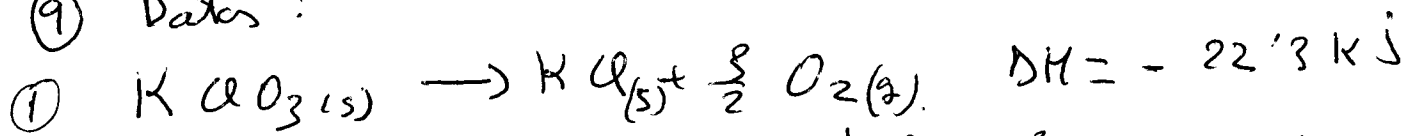
Aplicamos a la última  $\Rightarrow \Delta H_r = \sum H_p^\circ - \sum H_R^\circ$ .

$$-1300 = 2 \cdot (-393) + (-286) - [(X) + 0]$$

Despejamos  $X \Rightarrow X = \Delta H_f^\circ C_2H_2 = 228 \text{ KJ/mol}$ .

Al ser el  $\Delta H > 0$ , es endotérmica, tiene lugar absorbiendo calor, gana energía el sistema.

⑨ Datos:



Aplicamos  $\Delta H_r = \sum \Delta H_p - \sum \Delta H_R$ . a la ec. ①

$$-22'3 = (-436 + 0) - X$$

$$X = \Delta H_f KClO_3 = -413'7 \text{ KJ}$$

energía desprendida  
Reacción exotérmica